

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي

| | | | | | |
|--|--------------------|---|-------------------------|---|-------------------------|
| 1) جسيم متعادل الشحنة يوجد في النواة | | | | | |
| أ | النيترون | ب | البروتون | ج | الالكترون |
| 2) الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر | | | | | |
| أ | عمر النصف | ب | التحول | ج | التفاعل الكيميائي |
| 3) تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها اعداد نيوترونات مختلفة | | | | | |
| أ | نظائر | ب | بروتونات | ج | ايونات |
| 4) إذا كان العدد الذري للبورون يساوي 5 وعدده الكتلي يساوي 11 فإنه يتكون من | | | | | |
| أ | 11 الكترون | ب | 5 بروتونات و 6 نيوتونات | ج | 6بروتونات و 5 نيوتونات |
| 5) العالم الذي وصف الذرة انها كرة مصمتة هو | | | | | |
| أ | رذرفورد | ب | دالتون | ج | شادويك |
| 6) عند تحلل جسيمات الفا فإن العدد الذري | | | | | |
| أ | لا يتأثر | ب | ينقص بمقدار 2 | ج | يزداد بمقدار 2 |
| 7) النظير الذي يمكن استخدامه لتحديد عمر الصخور هو | | | | | |
| أ | الكربون - 14 | ب | اليود - 131 | ج | اليورانيوم - 238 |
| 8) أي العناصر التالية لا ينتمي الى ثلاثية الحديد | | | | | |
| أ | الكوبلت | ب | الحديد | ج | النحاس |
| 9) أي مما يأتي لا يعد عنصرا | | | | | |
| أ | Cl | ب | Na | ج | H ₂ O |
| 10) أي مما يأتي أصغر كتلة | | | | | |
| أ | البروتون | ب | النواة | ج | الالكترون |
| 11) العنصر الذي يستخدم في صناعة علب المشروبات الغازية | | | | | |
| أ | الكلور | ب | الالمونيوم | ج | الاكسجين |
| 12) من خصائص الفلزات | | | | | |
| أ | رديئة التوصيل | ب | لامعة | ج | هشة |
| 13) تسمى المجموعات من 3 الى 12 | | | | | |
| أ | العناصر الانتقالية | ب | الاكتنيدات | ج | العناصر الممثلة |
| 14) تستخدم عناصر في الإضاءة | | | | | |
| أ | الغازات النبيلة | ب | الفلزات القلوية | ج | الفلزات القلوية الارضية |
| 15) المجموعة التي يطلق عليها مجموعة الهالوجينات | | | | | |
| أ | 17 | ب | 18 | ج | 3 |

| | | | | |
|--|----------------------|---|--------------------------------|---------------------------------|
| (16) اكبر عدد من الالكترونات يمكن ان يستوعبه مستوى الطاقة الثاني | | | | |
| أ | 32 | ب | 2 | ج 8 |
| (17) تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة | | | | |
| أ | فلزية | ب | ايونية | ج تساهمية |
| (18) ما الذي يدل عليه رقم 2 الموجود في الصيغة الكيميائية CO₂ | | | | |
| أ | عدد ذرات الكربون | ب | عدد ذرات الاكسجين | ج عدد جزيئات ثاني أكسيد الكربون |
| (19) أي مما يأتي يصف ما يمثله الرمز Cl⁻ | | | | |
| أ | ايون موجب | ب | ايون سالب | ج جزيء |
| (20) إذا علمت ان العدد الذري لذرة المغنيسيوم 12 في أي دوره واي مجموعة يقع | | | | |
| أ | المجموعة 1 والدورة 2 | ب | المجموعة 2 والدورة 3 | ج المجموعة 3 والدورة 2 |
| (21) في الذرة المتعادلة يكون عدد البروتونات عدد الالكترونات | | | | |
| أ | يساوي | ب | أكبر من | ج أقل من |
| (22) نوع التفاعل التالي 2H₂O + طاقة → 2H₂ + O₂ | | | | |
| أ | طارد للحرارة | ب | ماص للحرارة | ج جميع ماذكر |
| (23) أي مما يلي يعد تغيرا كيميائيا؟ | | | | |
| أ | احتراق ورقة | ب | كسر زجاج | ج انصهار الثلج |
| (24) أي مما يلي يصف العامل المحفز | | | | |
| أ | هو من المواد الناتجة | ب | يمكن استخدامه بدلا من المثبطات | ج يسرع التفاعل الكيميائي |
| (25) المعادلة الكيميائية الموزونة يجب ان تحتوي اعدادا متساوية في كلا الطرفين من | | | | |
| أ | الجزيئات | ب | المركبات | ج الذرات |
| (26) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة | | | | |
| أ | مواد ناتجة | ب | مواد متفاعلة | ج عامل مثبط |
| (27) أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل | | | | |
| أ | التركيز | ب | وزن المعادلة | ج مساحة السطح |
| (28) ما المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة للتفاعل | | | | |
| أ | الانزيمات | ب | طاقة التنشيط | ج سرعة التفاعل |
| (29) تمتلك المجموعة الكترونا واحدا في مجال الطاقة الاخير | | | | |
| أ | الثانية | ب | الاولى | ج الثالثة |
| (30) تحمل الالكترونات شحنة | | | | |
| أ | موجبة | ب | سالبة | ج متعادلة |

السؤال الثاني: ضع إشارة ($\sqrt{\quad}$) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (\times) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي

| | |
|-----|--|
| () | 1- السحابة الالكترونية هي المنطقة التي تتحرك فيها الالكترونات حول النواة |
| () | 2- العدد الذري هو عدد البروتونات الموجودة في نواة العنصر |
| () | 3- تتكون نواة الذرة من البروتونات والنيوترونات |
| () | 4- رتب العالم دميري مندليف العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد اعدادها الذرية |
| () | 5- جميع اللانثينيدات عناصر مشعة |
| () | 6- تسمى الصفوف الافقية في الجدول الدوري بالمجموعات |
| () | 7- نوع الرابطة الكيميائية في مركب كلوريد الصوديوم NaCl رابطة ايونية |
| () | 8- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة |
| () | 9- حسب قانون حفظ الكتلة يجب ان تكون كتلة المواد الناتجة تساوي كتلة المواد المتفاعلة |
| () | 10- تقاس سرعة التفاعل الكيميائي بسرعة استهلاك أحد المتفاعلات وسرعة تكوين أحد النواتج |

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكن بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة: